

Bibliographic Information

Preparation of heterocyclyl-substituted nitroethylene derivatives as insecticides. Ishimitsu, Keiichi; Suzuki, Junji; Oishi, Haruhito; Yamada, Tomio; Hatano, Renpei; Takakusa, Nobuo. (Nippon Soda Co., Ltd., Japan). Jpn. Kokai Tokkyo Koho (1991), 15 pp. CODEN: JKXXAF JP 03255072 A2 19911113 Heisei. Patent written in Japanese. Application: JP 90-139876 19900531. Priority: JP 90-3855 19900111. CAN 116:151580 AN 1992:151580 CAPLUS (Copyright 2004 ACS on SciFinder (R))

Patent Family Information

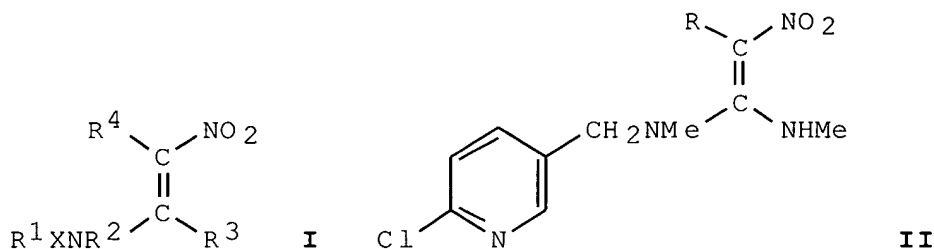
Patent No.	Kind	Date	Application No.	Date
JP 03255072	A2	19911113	JP 1990-139876	19900531
JP 2943246	B2	19990830		

Priority Application

JP 1990-3855 19900111

Abstract

The title compds. [I; R1 = pyridyl, thiazolyl, etc.; R2 = H, (substituted) alkyl, alkenyl, alkynyl, etc.; R3 = (substituted) alkyl, alkenyl, alkynyl, cycloalkyl, etc.; R4 = halo, (substituted) alkylthio, alkenylthio, arylthio, etc.; X = (substituted) alkylene, hetero atom, bond] are prepd. N-Chlorosuccimide (1.4 g) was added to a soln. of 2.6 g nitroethylene deriv. II (R = H) in CHCl₃ with stirring at room temp. to give 2.5 g chloro deriv. II (R = Cl), which killed 100% Aphis gossypii at 125 ppm. Also prepd. and tested were 5 addnl. I.



THIS PAGE BLANK (USPTO)

⑫ 公開特許公報(A)

平3-255072

⑤ Int. Cl.⁵C 07 D 213/36
213/61
231/12

識別記号

庁内整理番号

7019-4C
7019-4C
8213-4C※

⑬ 公開 平成3年(1991)11月13日

審査請求 未請求 請求項の数 7 (全 15 頁)

⑭ 発明の名称 ニトロエチレン誘導体、その製造方法及び殺虫剤

⑰ 特 願 平2-139876

⑱ 出 願 平2(1990)5月31日

優先権主張 ⑲ 平2(1990)1月11日 ⑳ 日本(JP)㉑ 特願 平2-3855

㉒ 発 明 者 石 光 圭 一 神奈川県小田原市高田字柳町345 日本曹達株式会社小田原研究所内

㉓ 発 明 者 鈴 木 順 次 神奈川県小田原市高田字柳町345 日本曹達株式会社小田原研究所内

㉔ 発 明 者 大 石 治 仁 神奈川県小田原市高田字柳町345 日本曹達株式会社小田原研究所内

㉕ 出 願 人 日本曹達株式会社 東京都千代田区大手町2丁目2番1号

㉖ 代 理 人 弁理士 横山 吉美 外1名

最終頁に続く

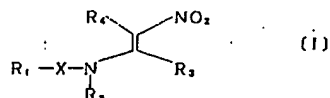
明 細 書

1. 発明の名称

ニトロエチレン誘導体、その製造方法及び殺虫剤

2. 特許請求の範囲

(1) 一般式(1)



(式中、R₁は置換ヘテロ環を、Xは置換されていてもよいアルキレン基、ヘテロ原子又は単結合を、R₂は水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基もしくはアリール基、-Y-R₃、又は-N< $\begin{array}{c} R_3 \\ R_4 \end{array}$ (ここでYはO、

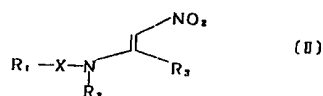
$\begin{array}{c} O \\ || \\ S(O)_2 - C - \end{array}$ 、-CO₂-を、 ℓ は0、1、

2を、R₃は水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を、R₄、R₅は同一又は相異って、水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を示す。)を示し、更にXとR₂は一緒になって、さらにヘテロ原子を含み又は含まずして環を形成してもよい。

R₃は置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基もしくはアリール基、又は-N< $\begin{array}{c} R_3 \\ R_4 \end{array}$ ここでR₃は水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を、R₄は置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基もしくはアリール基、-Z-R₆、又は-N< $\begin{array}{c} R_6 \\ R_7 \end{array}$ を、ZはO、S、 $\begin{array}{c} O \\ || \\ (O)_m - C - \end{array}$ 、または-CO₂-を、mは0、

1、2を、 R_{10} は水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を、 R_{11} 、 R_{12} は同一又は相異って、水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基もしくはアリール基を、更に R_{11} 、 R_{12} は一緒になって、さらにヘテロ原子を含み又は含まずして環を形成してもよい。 R_4 はハロゲン又は $-SR_{13}$ （ここで R_{13} は置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、又はアリール基を示す。）を示す）で表わされる化合物。

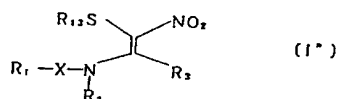
(2) 一般式 (II)



(式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 及び X は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物と、ハロゲン化剤とを反応させることを特徴とする一般式

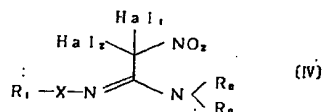
- 3 -

(1')

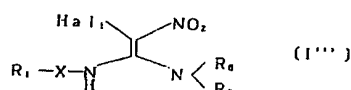


(式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_{12} 及び X は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物の製造方法。

(4) 一般式 (IV)

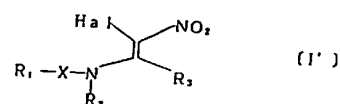


(式中、 Hal_1 、 Hal_2 は同一又は相異ったハロゲンを示し、 R_1 、 R_4 、 R_5 及び X は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物と NaBH_4 とを反応させることを特徴とする一般式 (I''')



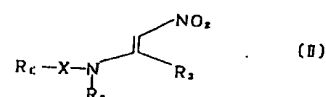
(式中、 Hal_1 、 R_1 、 R_4 、 R_5 及び X は

(1')

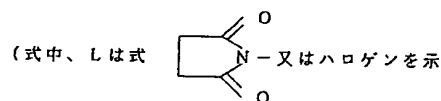
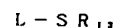


(式中、 Hal はハロゲンを示し、 R_1 、 R_2 、 R_3 及び X は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物の製造方法。

(3) 一般式 (II)



(式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 及び X は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物と一般式 (III)

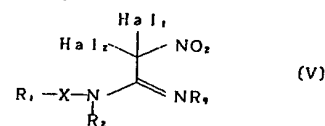


し、 R_{13} は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物とを反応させることを特徴とする一般式

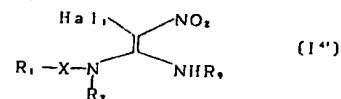
- 4 -

前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物の製造方法。

(5) 一般式 (V)

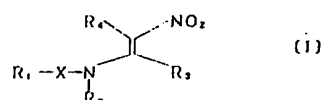


(式中、 Hal_1 、 Hal_2 、 R_1 、 R_2 、 R_4 及び X は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物と NaBH_4 とを反応させることを特徴とする一般式 (I'')



(式中、 Hal_1 、 R_1 、 R_4 及び X は前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物の製造方法。

(7) 一般式 (I)



- 5 -

-574-

- 6 -

(式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 及びXは前記と同じ意味を示す。)で表わされる化合物の1種又は2種以上を有効成分として含有することを特徴とする殺虫剤。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、ニトロエチレン誘導体、その製造方法及び該誘導体を有効成分として含有する殺虫剤に関する。

(従来の技術)

多年にわたる殺虫剤の研究開発によって多くの薬剤、例えばバラチオン、マラチオン等の有機リン系殺虫剤、カルバリル、メソミル等のカーバメイト系殺虫剤などが開発され実用化されて来た。これら殺虫剤が農業の生産向上に果たした役割は極めて大きいが近年、これらの殺虫剤の中には残留、蓄積環境汚染等の問題から使用が規制されたり、長期使用の結果として抵抗性害虫を発生せしめたものが出て来ている。従って、これら抵抗性害虫

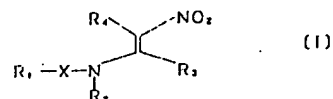
をはじめ各種害虫に卓越した殺虫特性を有し、安全に使用できる新規薬剤の開発が要望されている。

(発明が解決しようとする課題)

本発明の目的は工業的に有利に合成でき効果が確實で安全に使用できる農薬を提供することである。

(課題を解決するための手段)

本発明は、一般式(1)



(式中、 R_1 は置換ヘテロ環を、Xは置換されていてもよいアルキレン基、ヘテロ原子又は単結合を、 R_2 は水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基もしくはアリール基、 $-Y-R_3$ 、又は $-N \begin{array}{c} R_4 \\ / \\ R_5 \end{array}$ (ここでYはO、 $\begin{array}{c} O \\ || \\ S(O)_2 \end{array}$ 、 $-CO_2-$ を、 ℓ は0、1、2を、 R_5 は水素、置換されていてもよいアルキ

- 7 -

ル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を、 R_4 、 R_5 は同一又は相異って、水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を示す。)を示し、更にXと R_2 は一緒になって、さらにヘテロ原子を含み又は含まずして環を形成してもよい。

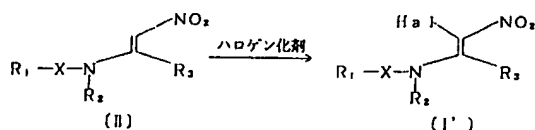
R_3 は置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基、もしくは $-N \begin{array}{c} R_4 \\ / \\ R_5 \end{array}$ (ここで R_4 は水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を、 R_5 は置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基、 $-Z-R_6$ 、又は $-N \begin{array}{c} R_7 \\ / \\ R_8 \end{array}$ を、ZはO、S、 $\begin{array}{c} O \\ || \\ S(O)_2 \end{array}$ 、 $-CO_2-$ を、mは0、1、2を、 R_6 は水素、置換されていてもよいア

- 8 -

ルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基又はアリール基を、 R_7 、 R_8 は同一又は相異って、水素、置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基もしくはアリール基を、更に R_7 、 R_8 は一緒になって、さらにヘテロ原子を含み又は含まずして環を形成してもよい。 R_4 はハロゲン又は $-SR_9$ (ここで R_9 は置換されていてもよいアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基又はアリール基を示す。)を示す)で表わされる化合物、その製造方法及び該化合物を含有する殺虫剤である。

本発明化合物の製造は、次のようにして行われる。

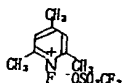
(i) R_4 がハロゲンのとき：



上式中 H a l はハロゲンを示し、 R_1 、 R_2 、 R_3 及び X は前記と同じ意味を示す。

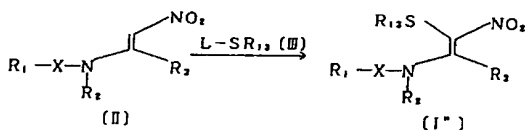
反応はクロロホルム、ジクロロエタン、四塩化炭素等の不活性有機溶媒中、室温ないし、加熱下で行われる。反応開始剤としてベンゾイルパーオキサイド (B P O) などを使用してもよい。

ハロゲン化剤としては、H a l が塩素原子、臭素原子のときはそれぞれ、N-クロロサクシノイミド (N C S)、N-ブロモサクシノイミド (N B S) が、H a l がフッ素原子のときは式



で表わされる N-フッロ-2、4、6-トリメチルビリジニウムトリフレート (以下 F 化剤とかく) 等が使用できる。

(2) R_4 が $-SR_{12}$ のとき:



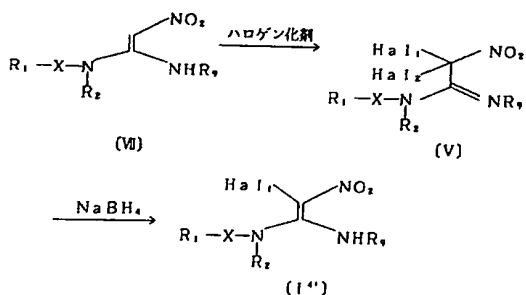
- 11 -

上式中、H a l₁、H a l₂ は同一又は相異なるハロゲンを示し、 R_1 、 R_2 、 R_3 及び X は前記と同じ意味を示す。

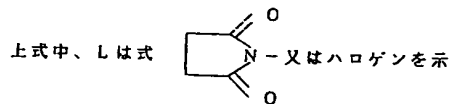
一般式 (IV) から一般式 (IV) の製造はハロゲン化剤を 2 モル以上使用し、(I) と同様の反応条件で行われる。H a l₁、H a l₂ に異なるハロゲン原子を入れる場合には N C S、N B S、F 化剤等を適宜組み合わせて、二段階で反応を行うことにより製造される。

一般式 (IV) から一般式 (I'') の反応は、不活性有機溶剤好ましくはメタノール、エタノール等のアルコール類中室温ないし加熱下で行われる。

(5) R_4 が水素のとき:



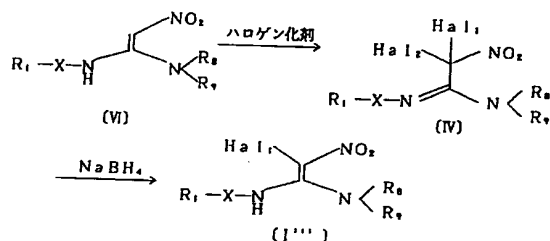
- 13 -



上式中、L は式

し、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 及び X は前記と同じ意味を示す。反応はクロロホルム、ジクロロエタン、四塩化炭素等の不活性有機溶媒中、室温ないし、還流下で行われる。必要により触媒としてあるいは脱酸剤としてトリエチルアミン、ピリジン等を使用する。

(3) R_4 が水素のとき:



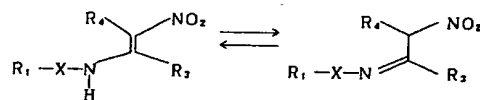
- 12 -

上式中 R_1 、 R_2 、 R_3 、H a l₁、H a l₂ 及び X は前記と同じ意味を示す。

一般式 (VII) から一般式 (V) の製造及び一般式 (V) から一般式 (I'') の製造は(4)の場合と同様である。

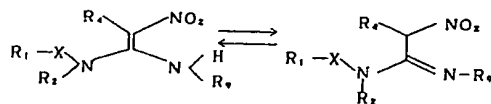
反応終了後は通常の後処理を行うことにより目的物を得ることができる。本発明化合物の構造は、I R、N M R、M A S S 等から決定した。

本発明化合物で、 R_4 が水素のとき、



で表わされる互変異性体が存在しうる。

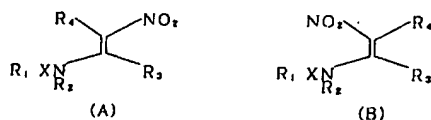
又、 R_4 が $-N \begin{matrix} R_5 \\ R_6 \end{matrix}$ で R_5 が水素のとき、



- 14 -

のような互変異性体が存在しうる。

又、下に示した様な(A)(B)の異性体も存在しうるが、機器分析の測定条件によりその存在比率が異なる。

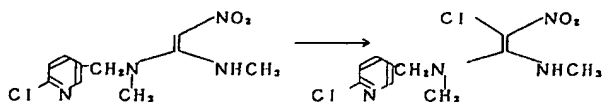


[実施例-化合物]

次に実施例を挙げて本発明化合物を更に詳細に説明する。

実施例 1

1-クロロ-2-(N-メチル-N-2-クロロピリジン-5-イルメチルアミノ)-2-メチルアミノ-1-ニトロエチレン(化合物番号48):



- 15 -

2-(2-クロロピリジン-5-イルメチルアミノ)-2-メチルアミノ-1-ニトロエチレン 0.96 g をクロロホルム 30 ml に溶解させ、N-クロロサクシノイミド 1.2 g を加え室温で1時間攪拌させる。反応終了後、水洗、硫酸マグネシウム乾燥後、溶媒を留去することにより結晶物質(D)を得た。得られた結晶化合物(D)をさらに50 ml のメタノールに溶解させ、ソジウムボロハイドライド 0.6 g を加え、室温で20分攪拌させた。反応終了後少量の水で分解後溶媒を減圧留去し、得られたオイル状物質をカラムクロマトグラフィーにより分離精製することにより目的物 0.96 g を得た。m. p. 117-118℃。

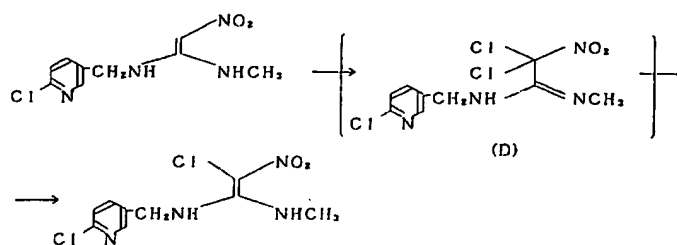
実施例 3

1-(2-メチルフェニルチオ)-2-(N-メチル-N-2-クロロピリジン-5-イルメチルアミノ)-2-メチルアミノ-1-ニトロエチレン(化合物番号237):

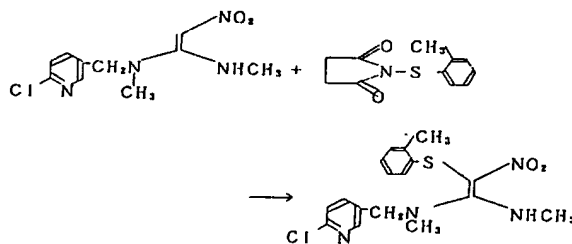
2-(N-メチル-N-2-クロロピリジン-5-イルメチルアミノ)-2-メチルアミノ-1-ニトロエチレン 2.6 g をクロロホルム 30 ml に溶解させ、N-クロロサクシノイミド 1.4 g を加え室温で3時間攪拌させる。反応終了後不溶物を濾過し、クロロホルムを留去すると結晶物質が得られた。この結晶物質をアセトニトリルで再結することにより目的物 2.5 g を得た。m. p. 109.5-111.5℃。

実施例 2

1-クロロ-2-(2-クロロピリジン-5-イルメチルアミノ)-2-メチルアミノ-1-ニトロエチレン(化合物番号1):







- 16 -







塩化エチレン 20 ml 中に 2-(N-メチル-N-2-クロロピリジン-5-イルメチルアミノ)-2-メチルアミノ-1-ニトロエチレン 1.3 g、N-2-メチルフェニルチオサクシノイミド 1.2 g、トリエチルアミン 1 ml を加え8時間還流させた。反応終了後、溶媒を留去し、得られたオイル状物質をカラムクロマトグラフィーにより分離精製することにより目的物 0.8 g を得た。m. p. 60-63℃。







上記実施例を含めて、本発明の代表化合物を第1表に示した。

第 1 表

化合物 番号	構 造 式					物 理 恒 数 () a.p. °C
	R^1	X	R_2	R_3	R_4	
1		Cl ₂	II	NHCH ₃	Cl	(117-118)
2	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
3	"	"	"	NHCH ₂ CH=CH ₂	"	
4	"	"	"	NHCH ₂ C=CH	"	
5	"	"	"	NHCH ₂ - 	"	
6	"	"	"	NH- 	"	
7	"	"	"	NH- 	"	
8	"	"	"	NHCH(CH ₃) ₂	"	





9		CH ₂	II	NHC ₂ H ₅ (n)	Cl	
10	"	"	"	NHC ₂ H ₅ (O)	"	
11	"	"	"	N- 	"	
12	"	"	"	N- 	"	
13	"	"	"	N- 	"	
14	"	"	"	NHOCH ₃	"	
15	"	"	"	NHOC ₂ H ₅	"	
16	"	"	"	NHOCH ₂ CH=CH ₂	"	
17	"	"	"	NHCH ₂ CH ₂ Cl	"	
18	"	"	"	NHCH ₂ CH ₂ CN	"	
19	"	-CH ₂ -	"	NHC ₂ H ₅ OC ₂ H ₅	"	

- 19 -


20		-CH ₂ -	II	NHC ₂ H ₅ SC ₂ H ₅	Cl	
21	"	"	"	NHCH ₂ - 	"	
22	"	"	"	NHCH ₂ - 	"	
23	"	"	"	NHNHCH ₃	"	
24	"	"	"	NH- 	"	
25	"	"	"	NHNH- 	"	
26	"	"	"	NHCH ₃	Br	
27	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
28	"	"	"	NHCH ₂ CH=CH ₂	"	
29	"	"	"	NHCH ₂ C=CH	"	
30	"	"	"	NHCH ₂ - 	"	

- 21 -


- 20 -

31		-CH ₂ -	II	N- 	Cl	
32	"	"	"	N- 	"	
33	"	"	"	NHOCH ₃	"	
34	"	"	"	NHOC ₂ H ₅	"	
35	"	"	"	NHOCH ₂ CH=CH ₂	"	
36	"	"	"	NHNHCH ₃	"	
37	"	"	"	NHCH ₃	F	
38	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
39	"	"	"	NHCH ₂ CH=CH ₂	"	
40	"	"	"	NHCH ₂ C=CH	"	
41	"	"	"	NHCH ₂ - 	"	


- 22 -

4 2		-CH ₂ -	H	-N< CH ₃ CH ₃	F	
4 3	"	"	"	-N< C ₂ H ₅ C ₂ H ₅	"	
4 4	"	"	"	NHCH ₃	"	
4 5	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
4 6	"	"	"	NHOC ₂ H ₄ CH=CH ₂	"	
4 7	"	"	"	NH< CH ₂ CH ₂	"	
4 8	"	"	CH ₃	NHCH ₃	Cl	(109.5- 111.5)
4 9	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
5 0	"	"	"	NHCH(CH ₃) ₂	"	
5 1	"	"	"	NHC ₄ H ₉ (n)	"	
5 2	"	"	"	NHC ₄ H ₉ (t)	"	




- 2 3 -

5 3		-CH ₂ -	CH ₃	-N< CH ₂ CH ₂	Cl	
5 4	"	"	"	NH< △	"	
5 5	"	"	"	NHCH ₃	Br	
5 6	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
5 7	"	"	"	NHCH(CH ₃) ₂	"	
5 8	"	"	"	NHC ₄ H ₉ (n)	"	
5 9	"	"	"	NHC ₄ H ₉ (t)	"	
6 0	"	"	"	-N< CH ₂ CH ₂	"	
6 1	"	"	"	NH< △	"	
6 2	"	"	"	NHCH ₃	F	
6 3	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	



- 2 4 -

6 4		-CH ₂ -	CH ₃	NHCH(CH ₃) ₂	F	
6 5	"	"	"	NHC ₂ H ₅ (t)	"	
6 6	"	"	"	NH< △	"	
6 7	"	"	C ₂ H ₅	NHCH ₃	Cl	
6 8	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
6 9	"	"	"	NHCH(CH ₃) ₂	"	
7 0	"	"	-C ₃ H ₇ (t)	NHCH ₃	"	
7 1	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
7 2	"	"	"	NH< △	"	
7 3	"	"	Cl ₂ CH-CH ₂	NHCH ₃	"	
7 4	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	



- 2 5 -

7 5		-CH ₂ -	CH ₂ C≡CH	NHCH ₃	Cl	
7 6	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
7 7	"	"	CH ₂ - 	NHCH ₃	"	
7 8	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
7 9	"	"		NHCH ₃	"	
8 0	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
8 1	"	"	COOCH ₃	NHCH ₃	"	
8 2	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
8 3	"	"	SO ₂ Cl ₂	NHCH ₃	"	
8 4	"	"	"	NHC ₂ H ₅	"	
8 5	"	—	H	NHCH ₃	"	




- 2 6 -

86		—	H	NHC_2H_5	Cl	
87	"	"	"	$\text{NHC}(\text{CH}_3)_2$	"	
88	"	"	"	$\text{NHC}_4\text{H}_9(\text{n})$	"	
89	"	"	"	$\text{NHC}_4\text{H}_9(\text{t})$	"	
90	"	"	"	$\text{NHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$	"	
91	"	"	"	$\text{NHCH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$	"	
92	"	"	"	NHC_2H_5	Br	
93	"	"	"	NHC_2H_5	"	
94	"	"	"	NH 	"	
95	"	"	"	NHC_4H_9	P	
96	"	"	"	NHC_4H_9	"	







- 27 -

97		—	H	NH 	F	
98	"	$-\text{Cl}_2-$	"	CH_3	Cl	
99	"	"	"	C_2H_5	"	(111-113)
100	"	"	"	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	"	
101	"	"	"	$\text{C}_4\text{H}_9(\text{n})$	"	
102	"	"	"	CH_2Cl	"	
103	"	"	"	CH_3	Br	
104	"	"	"	C_2H_5	"	
105	"	"	"	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	"	
106	"	"	"	$\text{C}_4\text{H}_9(\text{n})$	"	
107	"	"	"	$\text{C}_4\text{H}_9(\text{t})$	"	







- 28 -

108		$-\text{Cl}_2-$	H	CH_3	F	
109	"	"	"	C_2H_5	"	
110	"	"	"	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	"	
111	"	"	CH_3	CH_3	Cl	
112	"	"	"	C_2H_5	"	
113	"	"	C_2H_5	CH_3	"	
114	"	"	"	C_2H_5	"	
115	"	"	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	CH_3	"	
116		"	H	NHC_2H_5	"	
117	"	"	CH_3	"	"	
118		"	H	"	"	








- 29 -

119		$-\text{Cl}_2-$	CH_3	NHC_2H_5	Cl	
120		"	H	"	"	
121	"	"	CH_3	"	"	
122		"	H	"	"	
123	"	"	CH_3	"	"	
124		"	H	"	"	
125	"	"	CH_3	"	"	
126		"	H	"	"	
127	"	"	CH_3	"	"	
128		"	H	"	"	
129	"	"	CH_3	"	"	







- 30 -

130		-CH ₂ -	H	NHCH ₃	Cl	
131	"	"	CH ₃	"	"	
132		"	H	"	"	
133	"	"	CH ₃	"	"	
134		"	H	"	"	
135	"	"	CH ₃	"	"	
136		"	H	"	"	
137	"	"	CH ₃	"	"	
138		"	H	"	"	
139	"	"	CH ₃	"	"	
140		"	H	"	"	







- 3 1 -

141		-CH ₂ -	CH ₃	NHCH ₃	Cl	
142		"	H	"	"	
143	"	"	CH ₃	"	"	
144		"	H	"	"	
145	"	"	CH ₃	"	"	
146		"	H	"	"	
147	"	"	CH ₃	"	"	
148		"	H	"	"	
149	"	"	CH ₃	"	"	
150		CH ₂	H	"	"	
151		"	"	"	"	







- 3 2 -

152		CH ₂	H	NHCH ₃	Cl	
153	"	"	CH ₃	"	"	
154		"	H	"	"	
155	"	"	CH ₃	"	"	
156		"	H	"	"	
157	"	"	CH ₃	"	"	
158		"	H	"	"	(56 - 57)
159	"	"	CH ₃	"	"	
160		"	H	"	"	
161	"	"	CH ₃	"	"	
162		"	H	"	"	







- 3 3 -

163		CH ₂	CH ₃	NHCH ₃	Cl	
164		"	H	"	"	
165	"	"	CH ₃	"	"	
166		"	H	"	"	
167	"	"	CH ₃	"	"	
168		-CH ₂ -	H	"	"	
169	"	"	CH ₃	"	"	
170		"	H	"	"	
171	"	"	CH ₃	"	"	
172		"	H	CH ₃	"	
173	"	"	CH ₃	"	"	


- 3 4 -

174		-Cl ₂ -	II	Cl ₂	Cl	
175	"	"	Cl ₂	"	"	
176		"	II	"	"	
177	"	"	Cl ₂	"	"	
178		"	II	"	"	
179	"	"	Cl ₂	"	"	
180		"	II	"	"	
181	"	"	Cl ₂	"	"	
182		"	II	"	"	
183		"	II	NHCl ₂	"	
184	"	"	Cl ₂	"	"	





- 35 -

185		-Cl ₂ -	II	NHCl ₂	NO ₂	
186	"	"	Cl ₂	"	"	
187		"	II	"	"	
188	"	"	Cl ₂	"	"	
189		"	II	"	"	
190	"	"	Cl ₂	"	"	
191		"	II	"	"	
192	"	"	Cl ₂	"	"	
193		"	II	"	"	
194	"	"	Cl ₂	"	"	
195		"	II	"	"	









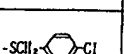
- 36 -

196		-Cl ₂ -	II	NHCl ₂	Cl	
197	"	"	"	NHCl(CH ₂) ₂	"	
198	"	"	"	NH	"	
199	"	"	"	NHClCH ₂ CH=CH ₂	"	
200	"	"	"	NHOCN ₂	"	
201	"	"	"	NHOC ₂ H ₅	"	
202	"	"	"	NHOCCH ₂ CH=CH ₂	"	
203	"	"	CH ₃	NHCl ₂	"	
204	"	"	"	NHCl ₂	"	
205	"	"	"	NHCl(CH ₂) ₂	"	
206	"	"	II	NHCl ₂	Br	










- 37 -

207		-Cl ₂ -	II	NHCl ₂	Br	
208	"	"	"	NHCl ₂	F	
209	"	"	"	NHCl ₂	"	
210		-Cl ₂ -	II	NHCl ₂	-SOCl ₂	
211	"	"	"	"	-SC ₂ H ₅	
212	"	"	"	"	-SCH(CH ₂) ₂	
213	"	"	"	"	-SC ₂ H ₅ (l)	
214	"	"	"	"	SOCl ₂ CH=CH ₂	
215	"	"	"	"	SOCl ₂ C=CH	
216	"	"	"	"		
217	"	"	"	"		








- 38 -

218		-CH ₂ -	II	NHCl ₂		(145- 147)
219	"	"	"	"		
220	"	"	"	"		
221	"	"	"	"		
222	"	"	"	"		
223	"	"	"	"		
224	"	"	"	"		
225	"	"	"	"		
226	"	Cl ₂	Cl ₃	"	SCl ₃	
227	"	"	"	"	SC ₂ H ₅	
228	"	"	"	"	SCl(CH ₃) ₂	










- 3 9 -

229		Cl ₂	Cl ₃	NHCl ₂	SC ₂ H ₅ (t)	(145- 147)
230	"	"	"	"	SCl ₂ Cl-Cl ₂	
231	"	"	"	"	SCl ₂ =Cl	
232	"	"	"	"		
233	"	"	"	"		
234	"	"	"	"		
235	"	"	"	"		
236	"	"	"	"		
237	"	"	"	"		(60- 63)
238	"	"	"	"		
239	"	"	"	"		






- 4 0 -

240		Cl ₂	C ₂ H ₅	NHCl ₂	SCl ₃	
241	"	"	"	"	SC ₂ H ₅	
242	"	"	"	"		
243	"	"	"	"		
244		-CH ₂ -	II	"	-SCl ₃	
245	"	"	"	"	-SC ₂ H ₅	
246	"	"	"	"		
247	"	"	"	"		
248	"	"	"	"		
249	"	"	Cl ₂	"	-SCl ₃	
250	"	"	"	"	SC ₂ H ₅	

- 4 1 -

251		-Cl ₂ -	Cl ₂	NHCl ₂	-S- 	
252	"	"	"	"	-S- 	
253	"	"	"	"	-S- 	
254		"	II	"	SCl ₂	
255	"	"	"	"	SC ₂ H ₅	
256	"	"	"	"	-S- 	
257	"	"	"	"	S- 	
258	"	"	Cl ₂	"	SCl ₃	
259	"	"	"	"	S- 	
260		"	II	"	SCl ₃	
261	"	"	"	"	SC ₂ H ₅	

- 4 2 -

262		-Cl ₂ -	II	HSCl ₂	SCl(Cl ₂) ₂	
263	"	"	"	"	SC ₂ H ₂ (l)	
264	"	"	"	"	SCl ₂ Cl=Cl ₂	
265	"	"	"	"	SCl ₂ C≡Cl	
266	"	"	"	"		
267	"	"	"	"		
268	"	"	"	"		
269	"	"	"	"		
270	"	"	CH ₂	"	SCl ₂	
271	"	"	"	"	SC ₂ H ₂	
272	"	"	"	"	SCl(Cl ₂) ₂	

[illegible]

- 43 -

本発明化合物はヨトウムシ、コナガ、アブラムシ、ツマグロヨコバイ、トビイロウンカなど、各種の害虫に高い殺虫活性を示す。又、近年コナガ、ウンカ、ヨコバイ、アブラムシ等多くの害虫において有機リン剤、カーバメイト剤に対する抵抗性が発達し、それら薬剤の効力不足問題を生じており、抵抗性系統の害虫にも有効な薬剤が望まれている。本発明化合物は感受性系統のみならず、有機リン剤、カーバメイト剤抵抗性系統の害虫にも優れた殺虫効果を有する薬剤である。

〔課題を解決するための手段—殺虫剤〕

本発明の殺虫剤は、一般式(Ⅰ)で表わされる化合物を有効成分として含有するものであり、有効成分化合物を純品のままでも使用できるが、通常、一般の農薬のとり得る形態、即ち、水和剤、水溶剤、粉剤、乳剤、粒剤、フロアブル等の形態で使用される。添加剤及び担体としては、固型剤を目的とする場合は、大豆粉、小麦粉等の植物性粉末、珪藻土、煅灰石、石膏、タルク、ベントナイト、クレイ等の鉱物性微粉末、安息香酸ソーダ、

- 44 -

尿素、芒硝等の有機および無機化合物が使用される。

液体の剤型を目的とする場合は、植物油、鉱物油、ケロシン、キシレンおよびソルベントナフサ等の石油留分、シクロヘキサン、シクロヘキサノン、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、トリクロルエチレン、メチルイソブチルケトン、水等を溶剤として使用する。これらの製剤において、均一なかつ安定な形態をとるために必要ならば界面活性剤を添加することもできる。このようにして得られた水和剤、乳剤、水溶液、フロアブル剤は水で所定の濃度に希釈して懸濁液あるいは乳濁液として、粉剤、粒剤はそのまま、植物に散布する方法で使用される。

なお、本発明化合物は単独でも十分有効である
ことはいうまでもないが、各種の殺虫剤、殺ダニ
剤及び殺菌剤と混合して使用することもできる。

本発明化合物と混合して使用できる殺ダニ剤や殺虫剤の代表例を以下に示す。

殺ダニ剤（殺菌剤）：

クロルベンジレート、クロルプロピレート、ブ

ロクロノール、フェニソプロモレート、ジコホル、ジノブトン、ビナバクリル、クロルフェナミジン、アミドラズ、BPPS、PPPS、ベンゾメート、ヘキシチアゾクス、酸化フェンブタズ、ポリナクチン、キノメチオネート、チオキノックス、CPCBS、テトラジホン、カヤサイド、アベルメクチン、多硫化石灰、クロフェンデジン、フルベソツミン、フルフェノクスロン、チオファネートメチル、ベノミル、チウラム、IBP、EDDP、フサライド、プロベナゾール、イソプロチオラン、TPN、キャブタン、ポリオキシシン、ブラストサイジンS、カスガマイシン、バリダマイシン、トリシクラゾール、ピロキロン、フェナジノキシド、メプロニル、フルトラニル、ベンシクロン、イプロジオン、ヒメキサゾール、メクラキシル、トリフルミゾール、ジクロメジン、テクロフタラム。

有機燐及びカーバメイト系殺虫剤（殺ダニ剤）：

フェンチオン、フェニトロチオン、ダイアジノン、クロルピリホス、ESP、バミドチオン、フ

ェントエート、ジメトエート、ホルモチオン、マラソン、ジブテレックス、チオメトン、ホスメット、メナゾン、ジクロルボス、アセフェート、EPBP、ジアリホール、メチルバラチオン、オキシジメトンメチル、エチオン、アルディカーブ、プロボキシニール、メソミル、BPMC、

ビレスロイド系殺虫剤（殺ダニ剤）：

パーメスリン、サイパーメスリン、デカメスリン、フェンバレーイト、フェンプロバスリン、ピレトリン、アレスリン、テトラメスリン、レスメスリン、バルスリン、ジメスリン、プロバスリン、ビフェンスリン、プロスリン、フルバリネート、シフルスリン、シハロスリン、フルシリネート、エトフェンブロックス、シクロプロトリン、トラロメトリン、

ベンゾイルウレアフェニル系及びその他の殺虫剤：

ディフルベンズロン、クロルフルアズロン、トリフルムロン、テフルベンズロン、ブプロフェジン、機械油。

（実施例一殺虫剤）

- 47 -

次の製剤の実施例を示すが、添加する担体、界面活性剤等はこれらの実施例に限定されるものではない。

実施例4 乳 剤

本発明化合物	10部
アルキルフェニルポリオキシエチレン	5部
ジメチルホルムアミド	50部
キシレン	35部

以上を混合溶解し、使用に際し水で希釈して乳濁液として散布する。

実施例5 水和剤

本発明化合物	20部
高級アルコール硫酸エステル	5部
珪藻土	70部
ホワイターボン	5部

以上を混合して微粉に粉碎し、使用に際し水で希釈して懸濁液として散布する。

実施例6 粉 剤

本発明化合物	5部
タルク	94.7部

- 48 -

シリカ 0.3部

以上を混合粉碎し、使用に際してはそのまま散布する。

実施例7 粒 剤

本発明化合物	5部
クレー	73部
ベントナイト	20部
ジオクチルスルホサキシネート	

ナトリウム塩 1部

リン酸ナトリウム 1部

以上を造粒し、使用に際してはそのまま施用する。

（発明の効果）

試験例1 ワタアブラムシに対する効力

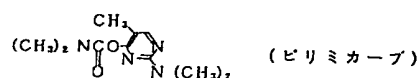
2寸鉢に播種した発芽後10日を経過したキュウリにワタアブラムシを一区あたり30〜50頭小筆を用いて接種した。1日後に被害虫を取り除いて、前記薬剤の実施例4に示された乳剤の処方に従い化合物濃度が125ppmになるように水で希釈した薬液を散布した。温度25℃、湿度6

5%の恒温室内に置き、7日後に生虫数を数え、無処理区との比較から防除率を求めた。結果を第2表に示した。

第 2 表

化合物番号	7 日 後 防 除 率	
	1	2 5 p p m
1	100 %	
48	100	
158	100	
218	100	
237	100	
対象化合物A	0	
対象化合物B	100	

対象化合物A:



対象化合物B:



試験例2 ツマグロヨコバイに対する効力

発芽後7日を経過したイネ幼苗を、前記薬剤の実施例4に示された乳剤の処方に従い、化合物濃度が125ppmになるように水で希釈した薬液に30秒間浸漬した。風乾後、処理苗を試験官に入れ、有機燐剤、カーバメート剤抵抗性系統のツマグロヨコバイ3令幼虫10頭を接種した。ガーゼで蓋をして、温度25℃、湿度65%の恒温室内に置き、5日後に殺虫率を調べた。結果を第3表に示した。

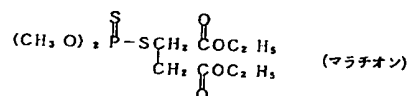
- 5 1 -

- 5 2 -

第 3 表

化合物番号	5 日 後 殺 虫 率	
	1	2 5 p p m
1	100 %	
48	100	
99	100	
158	100	
218	100	
237	100	
対象化合物C	0	

対象化合物C:



出願人: 日本曹達株式会社

代理人: 横山吉美

同: 横山吉美

第1頁の続き

⑤Int. Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	
C 07 D 233/64 237/08 237/12 239/26 241/12 241/16 261/08 261/10 263/32 263/34 277/28 277/32 307/52	1 0 5	8412-4C 6529-4C 6529-4C 6529-4C 6529-4C 6529-4C 7624-4C 7624-4C 7624-4C 7624-4C 7431-4C 7431-4C 6971-4C	
⑦発明者 山田	富夫	神奈川県小田原市高田字柳町345	日本曹達株式会社小田原研究所内
⑦発明者 波多野	連平	神奈川県小田原市高田字柳町345	日本曹達株式会社小田原研究所内
⑦発明者 高草	伸生	神奈川県小田原市高田字柳町345	日本曹達株式会社小田原研究所内

THIS PAGE BLANK (USPTO)